

(19) 日本国特許庁 (J P)

## (12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

(P2001-260519A)

(43) 公開日 平成13年9月25日 (2001.9.25)

(51) Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	F i	データベース (参考)
B 4 1 M	5/00	B 4 1 M	5/00
		B	2 H 0 8 6

審査請求 未請求 請求項の数18 ○L (全 13 頁)

(21) 出願番号	特願2000-288169 (P2000-288169)	(71) 出願人	000005060 三菱製紙株式会社 東京都千代田区丸の内3丁目4番2号
(22) 出願日	平成12年9月22日 (2000.9.22)	(72) 発明者	金子 智 東京都千代田区丸の内3丁目4番2号三菱 製紙株式会社内
(31) 優先権主張番号	特願2000-10074 (P2000-10074)	(72) 発明者	石丸 智子 東京都千代田区丸の内3丁目4番2号三菱 製紙株式会社内
(32) 優先日	平成12年1月14日 (2000.1.14)	(72) 発明者	芦田 哲也 東京都千代田区丸の内3丁目4番2号三菱 製紙株式会社内
(33) 優先権主張国	日本 (J P)	Fターム (参考)	2H086 BA15 BA21 BA24 BA31 BA33 BA35 BA38 BA45 BA48

(54) 【発明の名称】 インクジェット記録材料

(57) 【要約】

【課題】 フォトリソの高光沢と高いインク吸収性、及び保存性が改良されたインクジェット記録材料を提供する。

【解決手段】 支持体上に無機微粒子を含有するインク受容層を設けたインクジェット記録用材料において、該インク受容層にスルフィン化合物、チオスルフィン化合物あるいはチオスルホン化合物を含有するインクジェット記録材料であり、好ましくは更にチオウレア系化合物、糖類、ピリジン系化合物、チオエーテル系化合物、ジスルフィド系化合物、及びチアジン系化合物から選ばれた少なくとも一つの化合物を含有することを特徴とするインクジェット記録材料。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上に無機微粒子を含有するインク受容層を設けたインクジェット記録材料において、該インク受容層にスルフィン酸化合物、チオスルホン酸化合物、及びチオスルフィン酸化合物から選択される少なくとも1つの化合物を含有することを特徴とするインクジェット記録材料。

【請求項2】 支持体上に無機微粒子を含有するインク受容層を設けたインクジェット記録材料において、該インク受容層に、(A)スルフィン酸化合物、チオスルホン酸化合物、及びチオスルフィン酸化合物の少なくとも1つと、(B)チオウレア系化合物、(C)糖類、(D)ビリジン系化合物、(E)チオエーテル系化合物、(F)ジスルフィド系化合物、及び(G)チアジン系化合物から選ばれた少なくとも1つの化合物を含有することを特徴とするインクジェット用記録材料。

【請求項3】 前記化合物(B)のチオウレア系化合物が下記一般式(1)で表される構造を分子中に1個以上有する化合物の少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

## 【化1】

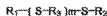
## 一般式(1)



【請求項4】 前記化合物(E)のチオエーテル系化合物が下記一般式(2)で表される化合物の少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

## 【化2】

## 一般式(2)



【一般式(2)において、R<sub>1</sub>及びR<sub>2</sub>はそれぞれ独立に、水素原子、アルキル基、芳香族基を表し、R<sub>3</sub>とR<sub>2</sub>は同一でも異なってよく、結合して環を形成してもよい。またR<sub>3</sub>とR<sub>2</sub>の少なくとも一方は、アミノ基、アミド基、アンモニウム基、ヒドロキシ基、スルホ基、カルボキシ基、アミノカルボニル基またはアミノスルホニル基等の親水基で置換されたアルキル基、又は芳香族基である。R<sub>3</sub>は置換されてもよく、場合によっては酸素原子を有するアルキレン基を表す。mは0～10の正数を表し、mが1以上の場合R<sub>3</sub>に結合する少なくとも1つの硫黄原子はスルホニル基であってもよい。】

【請求項5】 前記化合物(F)のジスルフィド系化合物が下記一般式(3)で表される化合物の少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

## 【化3】

## 一般式(3)



【一般式(3)において、R<sub>1</sub>及びR<sub>2</sub>はそれぞれ、ジスルフィドの硫黄原子に結合している炭素原子または酸素原子を含む有機基である。この有機基は、ジスルフィドの硫黄原子に結合している炭素原子または酸素原子と共に置換もしくは未置換の脂肪族基、置換もしくは未置換の芳香族基、あるいは置換もしくは未置換の複素環基を形成したものであっても、ジスルフィドの硫黄原子に結合している炭素原子または酸素原子に置換もしくは未置換の脂肪族基、芳香族基、複素環基またはアミノ基、ならびにイミノ基、酸素原子、硫原子等が結合した有機基であってもよい。またR<sub>1</sub>とR<sub>2</sub>は同一でも異なっていてもよく、結合して環を形成してもよい。またR<sub>1</sub>とR<sub>2</sub>の上記した置換基は、アルキル基、アリール基、複素環基、アミノ基、アミド基、イミノ基、アンモニウム基、ヒドロキシ基、スルホ基、カルボキシ基、アミノカルボニル基またはアミノスルホニル基、ハロゲン原子等の置換基である。】

【請求項6】 前記化合物(G)のチアジン系化合物がメルカプトチアジン系化合物の少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

【請求項7】 前記化合物(B)の水溶性多価金属塩が、ニッケル、亜鉛、コバルトの少なくとも1つの塩である請求項2に記載のインクジェット記録材料。

【請求項8】 前記化合物(B)のチオウレア系化合物が、チオウレア、N-メチルチオウレア、N-アセチルチオウレア、1, 3-ジフェニルチオウレア、テトラメチルチオウレア、グアニルチオウレア、4-メチルチオセミカルバジド、1, 3-ビス(ヒドロキシメチル)-2(3H)ベンズイミダゾールチオン、6-ヒドロキシ-1-フェニル-3, 4-ジヒドロビリジン-2(1H)-チオン、1-アリール-2-チオウレア、1, 3-ジメチル-2-チオウレア、1, 3-ジエチル-2-チオウレア、エチレンチオウレア、トリメチルチオウレアの少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

【請求項9】 前記化合物(C)の糖類が、還元糖類の少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

【請求項10】 前記化合物(D)のビリジン系化合物が、4-アミノメチルビリジン、4-クロロビリジン塩酸塩、4-ヒドロキシビリジン、4-シアノビリジン、3-シアノビリジン、2, 2'-ビビリジン、イソニコチン酸アミド、イソニコチン酸メチルの少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

【請求項11】 前記化合物(E)のチオエーテル系化合物が、3, 6-ジチオ-1, 8-オクタンジオール、ビス[2-(2-ヒドロキシエチルチオ)エチル]スルホン、3, 6, 9-トリチオ-1, 11-ウンデカンジオール、4-(メチルチオ)フェノール、2-(フェニルチオ)エタノールの少なくとも1つである請求項4に

記載のインクジェット記録材料。

【請求項12】 前記化合物(F)のジスルフィド系化合物が、DL-α-リボ酸、4,4'-ジチオジモルフィン、4,4'-ジチオジブタジエンの少なくとも1つである請求項2に記載のインクジェット記録材料。

【請求項13】 前記化合物(G)のチアジン系化合物が、5,6-ジヒドロ-4(H)-1,3-チアジン-2-チオール、3-ベンジル-1,3-チアジン-2-チオン、3-メチル-1,3-チアジン-2-チオン、5,6-ジヒドロ-2-メチルチオ-4H-1,3-チアジン、3-カルボキシメチル-6,6-ジメチル-4-オキソ-1,3-チアジン-2-チオンの少なくとも1つである請求項6に記載のインクジェット記録材料。

【請求項14】 前記支持体が、原紙の両面をポリオレフィン樹脂で被覆された支持体である請求項1〜13の何れか1項に記載のインクジェット記録材料。

【請求項15】 前記インク受容層が無機微粒子を10〜30g/m<sup>2</sup>含有し、親水性バインダーを前記無機微粒子に対して、30重量%以下含有する請求項1〜14の何れか1項に記載のインクジェット記録材料。

【請求項16】 前記無機微粒子が気相法シリカである請求項1〜15の何れか1項に記載のインクジェット記録材料。

【請求項17】 前記気相法シリカの一次粒子の平均粒径が3〜15nmで、かつBET法による比表面積が200m<sup>2</sup>/g以上である請求項16に記載のインクジェット記録材料。

【請求項18】 前記インク受容層が更にカチオン性化合物を含有する請求項1〜17の何れか1項に記載のインクジェット記録材料。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、インクジェット記録材料に関し、更に詳しくは、フォトライクな高い光沢を有し、インク吸収性に優れ、かつ印字後の保存性が改良されたインクジェット記録材料に関するものである。

【0002】

【従来の技術】インクジェット記録方式に使用される記録材料として、通常の紙やインクジェット記録用紙と称される支持体上に非晶質シリカ等の顔料をポリビニルアルコール等の水性バインダーからなる多孔質のインク吸収層を設けてなる記録材料が知られている。

【0003】例えば、特開昭55-51583号、同56-157号、同57-107879号、同57-107880号、同59-230787号、同62-160277号、同62-184879号、同62-183382号、及び同64-11877号公報等に開示のごとく、シリカ等の含珪素顔料を水系バインダーと共に紙支持体に塗布して得られる記録材料が提案されている。

【0004】また、特公平3-56552号、特開平2-188287号、同平10-81064号、同平10-119423号、同平10-175365号、同平10-193776号、同10-203006号、同10-217601号、同平11-20300号、同平11-20306号、同平11-34481号公報等公報には、気相法による合成シリカ微粒子（以降、気相法シリカと称す）を用いることが開示されている。この気相法シリカは、一次粒子の平均粒径が数nm〜数十nmの超微粒子であり、高い光沢が得られるという特徴がある。近年、フォトライクの記録シートが要望される中、益々光沢性が重要視されてきており、ポリオレフィン樹脂被覆紙（紙の両面にポリエチレン等のポリオレフィン樹脂をラミネートしたもの）やポリエステルフィルム等の耐水性支持体上に気相法シリカを主体とするインク受容層が塗設された記録材料が提案されている。

【0005】従来から一般的に用いられてきた紙支持体は、それ自体がインク吸収層としての役割を有していたが、前述したポリオレフィン樹脂被覆紙等の耐水性支持体は、紙支持体と違ってインクを吸収することができないため、支持体上に設けられたインク受容層のインク吸収性が重要であり、インク受容層の空隙率を高める必要がある。従って、気相法シリカの塗布量を多くし、更に、気相法シリカに対するバインダーの比率を低減する必要があった。

【0006】しかしながら気相法シリカのような無機微粒子を用いた多孔質記録材料は、印字後の保管中に印字画像が変色しやすいという問題があった。即ち、光による変色や大気中の微量ガスによる変色が生じやすかった。特に、大気中の微量ガスによる変色はより重要な問題であった。

【0007】

【発明が解決しようとする課題】従って、本発明の目的は、フォトライクの高光沢と高いインク吸収性、及び保存性が改良されたインクジェット記録用材料を提供することにある。

【0008】

【課題を解決するための手段】本発明の上記目的は、支持体上に無機微粒子を含有するインク受容層を設けたインクジェット記録材料において、該インク受容層にスルフィン酸化合物、チオスルホン酸化合物、チオスルフィン酸化合物の少なくとも1つを含有することを特徴とするインクジェット記録材料によって達成された。好ましくは更にチオウレア系化合物、糖類、ビリジン系化合物、チオエーテル系化合物、ジスルフィド系化合物、及びチアジン系化合物から選ばれた少なくとも1つの化合物を含有することを特徴とするインクジェット記録材料である。

【0009】

【発明の実施の形態】以下、本発明を詳細に説明する。

本発明のインクジェット記録材料は、シリカ微粒子によって皮膜中に形成された空隙にインクを吸収させるものであり、高いインク吸収性を発現させるためには空隙容量を高める必要がある。このため、支持体上には比較的多量のシリカ微粒子を塗布する必要があり、また、親水性バインダー量は空隙率を高めるために減量することが好ましい。

【0010】本発明に用いられる無機微粒子としては、シリカ、アルミナ等公知の各種微粒子が挙げられるが、気相法シリカが最も好ましい。インク受容層に、気相法シリカは、 $8\text{ g/g}$ 以上含有するのが好ましく、 $10\sim 30\text{ g/g}$ の範囲で用いるのがより好ましい。この範囲より少ないと、インク吸収性が劣る。親水性バインダー量は、気相法シリカに対して40重量%以下が好ましく、更に $10\sim 30$ 重量%がより好ましい。このように親水性バインダーの比率を小さくすることによって、インク吸収性は向上するが、印字後の保存性、特に耐ガス性が低下しやすく、本発明は、これらの性能を同時に満足させることを特徴とする。

【0011】本発明において、気相法シリカはインク受容層中に主たる割合、すなわちインク受容層の全固形分に対して気相法シリカを50重量%以上、好ましくは60重量%以上、より好ましくは65重量%以上含有することが好ましい。

【0012】合成シリカには、湿式法によるものと気相法によるものがある。湿式法シリカとしては、①ケイ酸ナトリウムの酸などによる複分解やイオン交換膜処理を通して得られるシリカゾル、または②このシリカゾルを加熱熟成して得られるコロイダルシリカ、③シリカゾルをゲル化させ、その生成条件を変えることによって数ミクロンから10ミクロン位の一次粒子がシリカキサン結合した三次元的な二次粒子となったシリカゲル、更には④シリカゾル、ケイ酸ナトリウム、アルミニウム酸ナトリウム等を加熱生成させて得られるもののようなケイ酸を主体とする合成ケイ酸化合物等がある。

【0013】気相法シリカは、湿式法に対して乾式法とも呼ばれ、一般的には火炎加水分解法によって作られる。具体的には四塩化ケイ素を水素及び酸素と共に燃焼して作る方法が一般的に知られているが、四塩化ケイ素の代わりにメチルトリクロロシランやトリクロロシラン等のシラン類も、単独または四塩化ケイ素と混合した状態で使用することができる。気相法シリカは日本エアロジル株式会社からアエロジル、トクヤマ株式会社からQ5タイプとして市販されており入手することができる。

【0014】本発明に特に好ましく用いられる気相法シリカの一次粒子の平均粒径は、 $30\text{ nm}$ 以下が好ましく、より高い光沢を得るためには、 $15\text{ nm}$ 以下が好ましい。特に好ましくは一次粒子の平均粒径が $3\sim 15\text{ nm}$ （特に $3\sim 10\text{ nm}$ ）であつてBET法による比表面積が $200\text{ m}^2/\text{g}$ 以上（好ましくは $250\sim 500\text{ m}^2/\text{g}$ ）

$\text{g}$ ）のものを用いることである。本発明で云うBET法とは、気相吸着法による粉体の表面積測定法の一つであり、吸着等温線から $1\text{ g}$ の試料の持つ総表面積、即ち比表面積を求める方法である。通常吸着気体としては、酸素ガスが多く用いられ、吸着量を被吸着気体の圧、または容積の変化から測定する方法が最も多く用いられている。多分子吸着の等温線を表すのに最も著名なのは、Brunauer, Emmett, Tellerの式であつてBET式と呼ばれ表面積決定に広く用いられている。BET式に基づいて吸着量を求め、吸着分子1個が表面で占める面積を掛けて、表面積が得られる。

【0015】本発明において、気相法シリカとともに用いられる親水性バインダーとしては、公知の各種バインダーを用いることができるが、透明性が高くインクより高い浸透性が得られる親水性バインダーが好ましく用いられる。親水性バインダーの使用に当たっては、親水性バインダーがインクの初期の浸透速に膨潤して空隙を塞いでしまわないことが重要であり、この観点から比較的室温付近で膨潤性の低い親水性バインダーが好ましく用いられる。特に好ましい親水性バインダーは完全または部分ケン化のポリビニルアルコールまたはカチオン変性ポリビニルアルコールである。

【0016】ポリビニルアルコールの中でも特に好ましいのは、ケン化度が80以上の部分または完全ケン化したものである。平均重合度 $200\sim 5000$ のものが好ましい。

【0017】また、カチオン変性ポリビニルアルコールとしては、例えば特開昭61-10483号に記載されているような、第1～3級アミノ基や第4級アモニウム基をポリビニルアルコールの末端あるいは側鎖中に有するポリビニルアルコールである。

【0018】本発明は、上記親水性バインダーと共に架橋剤（硬膜剤）を用いることが好ましい。架橋剤の具体的な例としては、ホルムアルデヒド、グルタルアルデヒドの如きアルデヒド系化合物、ジアセトル、クロロベンタジエンの如きケトン化合物、ビス（2-クロロエチル尿素）-2-ヒドロキシ-4,6-ジクロロ-1,3,5-トリアジン、米国特許第3,288,775号記載の如き反応性のハロゲンを有する化合物、ジビニルモノ、米国特許第3,635,718号記載の如き反応性のオレフィンを持つ化合物、米国特許第2,732,316号記載の如きN-メチロール化合物、米国特許第3,103,437号記載の如きイソシアナート類、米国特許第3,017,280号、同2,983,611号記載の如きアリジン化合物類、米国特許第3,100,764号記載の如きカルボジイミド系化合物類、米国特許第3,091,537号記載の如きエポキシ化合物、ムコクロル酸の如きハロゲン化ポリオキシアルデヒド類、ジヒドロキシジエーテルの如きジオキシラン誘導体、クロム明ばん、硫酸ジルコニウム、ほう酸及び

ほう酸塩の如き無機架橋剤等があり、これらを1種または2種以上組み合わせる用いることができる。これらの中でも、特にほう酸またはほう酸塩が好ましい。

【0019】本発明は、炭相法シリカと組み合わせる、スルフィン酸化化合物、チオスルホン酸化化合物、チオスルフィン酸化化合物を用いることによって、印字後の保存性を著しく改良するものである。

【0020】スルフィン酸化化合物としては、下記一般式(4)で表される化合物が好ましい。

【0021】

【化4】

一般式(4)



【0022】一般式(4)中、Rは置換または無置換のアルキル基(好ましくは炭素数6~30)、置換または無置換のアリール基(フェニル基、ナフチル基等で、好ましくは炭素数6~30)を表す。Mは水素原子、アルカリ金属原子、アンモニウムを表す。

【0023】上記のRで表される基の置換基としては、直鎖、分岐または環状のアルキル基(好ましくは炭素数1~20)、アラルキル基(好ましくは単環または2環で、アルキル部分の炭素数が1~3)、アルコキシ基(好ましくは炭素数1~20)、1もしくは2置換アミノ基(好ましくは炭素数1~20のアルキル基、アシル基、アルキルもしくはアリールスルホニル基であり、2置換の場合には置換基中の炭素数の総数は20以下であるもの)、1~3置換または無置換のウレイド基(好ましくは炭素数1~20)、置換または無置換のアリール基(好ましくは炭素数6~29の単環もしくは2環のもの)、置換または無置換のアリールチオ基(好ましくは炭素数6~29)、置換または無置換のアルキルチオ基(好ましくは炭素数1~29)、置換または無置換のアルキルスルホキシ基(好ましくは炭素数1~29)、置換または無置換のアルキルスルホニル基(好ましくは炭素数1~29)、置換または無置換のアリールスルホニル基(好ましくは炭素数6~29で単環もしくは2環のもの)、アリールオキシ基(好ましくは炭素数6~29で単環もしくは2環のもの)、カルバモイル基(好ましくは炭素数1~29)、スルファモイル基(好ましくは炭素数1~29)、ヒドロキシ基、ハロゲン原子(フッ素、塩素、臭素、ヨウ素)、スルホン酸基、又はカルボン酸基などである。

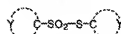
【0024】これらの置換基は更に、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、カルボンアミド基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルキルスルホキシ基、アリールスルホキシ基、エステル基、ヒドロキシ基、カルボキシ基、スルホ基、ハロゲン原子などの置換基を有していてもよい。これらの基は互いに連結して環を形成していてもよい。またこれらの基はホモポリマー又はコポリマー鎖の一部となってもよい。

【0025】チオスルホン酸化化合物としては、下記一般式(5)で表される化合物が好ましい。

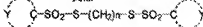
【0026】

【化5】

一般式(5)



又は



【0027】一般式(5)中、Zは置換または無置換のアルキル基(好ましくは炭素数1~18)、置換または無置換のアリール基(好ましくは炭素数6~18)又は置換または無置換ヘテロ環基を表し、Yは置換または無置換芳香環(好ましくは炭素数6~18)又は置換または無置換ヘテロ環を形成するに必要な原子を表す。Mは金属原子または有機チオン、nは2~10の整数を表す。

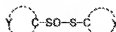
【0028】上記のZおよびYで表される基の置換基としては、例えばメチル基、エチル基等の低級アルキル基、フェニル基等のアリール基、炭素数1~8のアルコキシ基、塩素等のハロゲン原子、ニトロ基、アミノ基、カルボキシ基などを挙げることができる。Mで表される金属原子としては、ナトリウム、カリウムのようなアルカリ金属原子が、有機チオンとしては、アンモニウム、 Guanidino 基などが好ましい。

【0029】チオスルフィン酸化化合物としては、下記一般式(6)で表される化合物が好ましい。

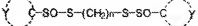
【0030】

【化6】

一般式(6)



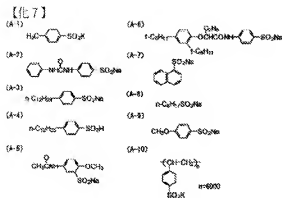
又は



【0031】一般式(6)のZ、Y、M及びnは前記一般式(5)の定義と同じである。

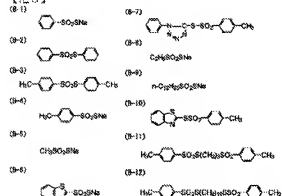
【0032】以下に前述したスルフィン酸化化合物、チオスルホン酸化化合物、及びチオスルフィン酸化化合物の具体例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0033】



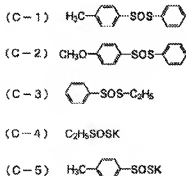
## 【0034】

## 【化 8】



## 【0035】

## 【化 9】



【0036】上記スルフィン酸化合物、チオスルホン酸化合物、及びチオスルフィン酸化合物のイオン受容剤中における含有量は、0.1～50ミリモル/㎡が好ましくは0.2～20ミリモル/㎡がより好ましい。

【0037】本発明ではイオン受容剤に(A)スルフィン酸化合物、チオスルホン酸化合物、チオスルフィン酸化合物の少なくとも1つに加えて更に(B)チオウレア系化合物、(C)糖類、(D)ビリジン系化合物、

(E)チオエーテル系化合物、(F)ジスルフィド系化合物、及び(G)チアジン系化合物から選ばれた少なくとも1つの化合物を含有させるのが画像保存性からは好ましい。併用することにより化合物(A)単独使用より

も大幅に画像保存性が改良される。化合物(B)～

(G)による画像保存性の改良機構が化合物(A)とは異なるために、補完あって相乗効果が得られると予想される。

【0038】本発明の化合物(B)のチオウレア系化合物としては、好ましくは前記一般式(1)の構造を分子中に1個以上有する化合物であり、チオウレア、N-メチルチオウレア、N-アセチルチオウレア、1,3-ジフェニルチオウレア、テトラメチルチオウレア、ゲアニルチオウレア、4-メチルチオセミカルバジド、1,3-ビス(ヒドロキシメチル)-2(3H)-ベンズイミダゾールチオン、6-ヒドロキシ-1-フェニル-3,4-ジヒドロピリミジン-2(1H)-チオン、1-アリル-2-チオウレア、1,3-ジメチル-2-チオウレア、1,3-ジエチル-2-チオウレア、エチレンチオウレア、トリメチルチオウレア、1-カルボキシメチル-2-チオヒダントイン、チオセミカルバジド等が挙げられる。

【0039】本発明の化合物(C)の糖類としては、例えば、D-グルコース、D-リボース、マルトース、セロビオース、メリビオース、ゲンチオビオース、D-グルコサミン、D-キシロース、D-ガラクトース、ラクトース、ピシアノース、ツラノース、ゲンチアノース、ルチノース、L-キシロース、L-ソルボース、D-マニトール、トレハロース、D-フルクトース、スクロース、ラフィノース、スタキオース等の単糖類、少糖類が挙げられる。少糖類はオリゴ糖とも呼ばれ、二糖から十五糖までの重合度の糖質を言う。耐光性改良の効果からより好ましくはD-グルコース、ラクトース、D-リボース、マルトース、トレハロース等の還元基を有する還元糖が選択される。

【0040】本発明の化合物(D)のビリジン系化合物としては、4-アミノメチルビリジン、4-クロロビリジン塩酸塩、4-ヒドロキシビリジン、4-シアノビリジン、3-シアノビリジン、2,2'-ビビリジン、イソニコチン酸アミド、イソニコチン酸メチル、3-ヒドロキシビリジン、3,4-ジヒドロキシビリジン、3-ビペリジノビリジン、3-アミノメチルビリジン、2,4-ジシアノビリジン、2,4-ジヒドロキシビリジン、2-(2-ヒドロキシエチル)ビリジン等が挙げられる。好ましくは4-アミノメチルビリジン、4-クロロビリジン塩酸塩、4-ヒドロキシビリジン、4-シアノビリジン、3-シアノビリジン、2,2'-ビビリジン、イソニコチン酸アミド、イソニコチン酸メチルである。

【0041】化合物(E)のチオエーテル系化合物としては、好ましくは前記一般式(2)で表される化合物であり、特に3,6-ジチオ-1,8-オクタジエール、ビス[2-(2-ヒドロキシエチルチオ)エチル]スルホン、3,6,9-トリチオ-1,11-ウンデカ

ンジオール、4-（メチルチオ）フェノール、2-（フェニルチオ）エタノールが好ましい。

【0042】化合物（F）のジスルフィド系化合物としては、好ましくは前記一般式（3）で表される化合物であり、特にD1- $\alpha$ - $\alpha$ リボ酸、4、4'-ジチオジモルフォリン、4、4'-ジチオジブタン酸が好ましい。

【0043】化合物（G）のチアジン系化合物としては、好ましくはメルカプトチアジン系化合物であり、特に5、6-ジヒドロ-（4H）-1，3-チアジン-2-チオール、3-ベンジル-1，3-チアジン-2-チオン、3-メチル-1，3-チアジン-2-チオン、5、6-ジヒドロ-2-メチルチオ-4H-1，3-チアジン、3-カルボキシメチル-6，6-ジメチル-4-オキソ-1，3-チアジン-2-チオンが好ましい。

【0044】本発明の化合物（B）～（G）の化合物のインク受容層における含有量は、0.1～50ミリモル/m<sup>2</sup>が好ましくは0.2～20ミリモル/m<sup>2</sup>がより好ましい。

【0045】本発明の化合物（A）～（G）相互のインク受容層への含有量の比は特に限定されないが、大量の化合物が概略最少量の化合物の100倍以内であり、好ましくは10倍以内である。

【0046】本発明では、インク受容層を2層以上に分けて塗布しても良いし、化合物（A）～（G）を含有しないインク受容層を設けた後で化合物（A）～（G）の水溶液を塗布か含浸させても良いし、インク受容層の最上層に含有させても良い。特に、インク受容層の1層の噴布液を増粘させる化合物の場合は、別に塗布するほうが好ましい。

【0047】本発明では、化合物（A）の少なくとも1種と化合物（B）～（G）の中から選択された1つ以上の化合物をインクジェット用記録材料を構成する剤々の層に分けて含有させることも可能であり、記録材料として、各化合物が印字されたインク色剤に接触しているほうが耐光性の効果からは好ましく、耐水性からは支持体から離れた層に各化合物を多く含有させるほうが好ましい。

【0048】本発明のインク受容層には、カチオン性化合物を含有するのが好ましい。上記化合物とカチオン性化合物を組み合わせて用いることによって、更に保存性が改良される。

【0049】カチオン性化合物としては、例えばカチオン性ポリマーや水溶性金属化合物が挙げられる。カチオン性ポリマーとしては、ポリエチレンジアミン、ポリジアリルアミン、ポリアリルアミン、アルキルアミン系化合物、特開昭59-20698号、同59-33176号、同59-33177号、同59-155088号、同60-11389号、同60-49990号、同60-83882号、同60-109894号、同62-1

98493号、同63-49478号、同63-115780号、同63-280681号、特開平1-40371号、同6-234268号、同7-125411号、同10-193776号公報等に記載された1～3級アミノ基、4級アンモニウム塩基を有するポリマーが好ましく用いられる。これらのカチオンポリマーの分子量は、5,000以上が好ましく、更に5,000～10万程度が好ましい。

【0050】これらのカチオン性ポリマーの使用量は相対法シリカに対して1～10重量%、好ましくは2～7重量%である。

【0051】本発明に用いられる水溶性金属化合物として、例えば水溶性の多価金属塩が挙げられる。カルシウム、バリウム、マンガン、銅、コバルト、ニッケル、アルミニウム、鉄、亜鉛、ジルコニウム、クロム、マグネシウム、タングステン、モリブデンから選ばれる金属の水溶性塩が挙げられる。具体的には例えば、酢酸カルシウム、塩化カルシウム、辛酸カルシウム、硫酸カルシウム、酢酸バリウム、硫酸バリウム、リン酸バリウム、塩化マンガン、酢酸マンガン、辛酸マンガン水和物、硫酸マンガンアンモニウム六水和物、塩化第二銅、塩化アンモニウム銅（II）二水和物、硫酸銅、塩化コバルト、チオアンモニウムコバルト、硫酸コバルト、硫酸ニッケル六水和物、塩化ニッケル六水和物、酢酸ニッケル四水和物、硫酸ニッケルアンモニウム六水和物、アモ硫酸ニッケル四水和物、硫酸アルミニウム、酢酸アルミニウム、チオ硫酸アルミニウム、ポリ塩化アルミニウム、硝酸アルミニウム九水和物、塩化アルミニウム六水和物、臭化第一鉄、塩化第一鉄、塩化第二鉄、硫酸第一鉄、硫酸第二鉄、フェノールスルホン酸亜鉛、臭化亜鉛、塩化亜鉛、硝酸亜鉛六水和物、硫酸亜鉛、酢酸ジルコニウム、塩化ジルコニウム、塩化酸化ジルコニウム八水和物、ヒドロキシ塩化ジルコニウム、酢酸クロム、硫酸クロム、硫酸マグネシウム、塩化マグネシウム六水和物、クエン酸マグネシウム九水和物、りんタンタムステン酸トリウム、クエン酸トリウムタングステン、12タンゲストリン酸六水和物、12タンゲストリン酸六水和物、塩化モリブデン、12モリブドリン酸六水和物等が挙げられる。

【0052】本発明において、特に水溶性アルミニウム化合物あるいは周期表4A族元素を含む水溶性化合物が好ましい。水溶性アルミニウム化合物は、例えば無機塩としては塩化アルミニウムまたはその水和物、硫酸アルミニウムまたはその水和物、アンモニウムミョウバン等が知られている。さらに、無機系の含アルミニウムカチオンポリマーである塩基性ポリ水酸化アルミニウム化合物がある。特に、塩基性ポリ水酸化アルミニウム化合物が好ましい。

【0053】前記塩基性ポリ水酸化アルミニウム化合物とは、主成分が下記一般式1、2又は3で表され、同

えば  $[Al_3(OH)_9]^{3+}$ 、 $[Al_4(OH)_{12}]^{4+}$ 、  
 $[Al_5(OH)_{15}]^{5+}$ 、 $[Al_6(OH)_{18}]^{6+}$ 、等  
 のような塩基性で高分子の多核錯合イオンを安定に含ん



【0055】これらのものは多木化学（株）より塩化アルミニウム（PAC）の形で水処理剤として、浅田化学（株）より水酸化アルミニウム（ $\text{Al}(\text{OH})_3$ ）の名で、また、（株）磯研グリーンよりビュルクムWTの名で、また他のメーカーから同様の品の手で持って上市されており、各種グレードの物が容易に入手できる。本発明ではこれらの市販品をそのままでも使用できるが、pHが不適当に低い場合もある、その場合は適宜pHを調整して用いることも可能である。

【0056】本発明に用いられる周期表4A族元素を含む水溶性性化合物は水溶性で特に特に制限はないが、チタンまたはジルコニウムを含む水溶性性化合物が好ましい。例えば、 $\text{TiCl}_4$ を含む水溶性性化合物としては塩化チタン、硫酸チタンが、ジルコニウムを含む水溶性性化合物としては酢酸ジルコニウム、塩化ジルコニウム、オキシ塩化ジルコニウム、ヒドロキシ塩化ジルコニウム、硫酸ジルコニウム、塩基性硫酸ジルコニウム、水酸化ジルコニウム、炭酸ジルコニウム・アンモニウム、炭酸ジルコニウム・カリウム、硫酸ジルコニウム、フッ化ジルコニウム化合物等が知られている。これらの化合物はpHが不適当に低い物もあり、その場合は適宜pHを調節して用いることも可能である。本発明に於いて、水溶性とは常温常圧下で水中に1重量%以上溶解することを意味する。

【0057】本発明において、上記水溶性の金属化合物のインク受容層中の含有量は、気相法シリカに対して0.1～10重量%が好ましく、更に好ましくは1～5重量%である。

【0058】上記したカチオン性化合物は2種以上を併用することができる。例えば、カチオン性ポリマーと水溶性金属化合物を併用するのが好ましい。

【0059】本発明において、気相法シリカを含有するインク受容層の膜面 pH が 2~6 であることが好ましく、特に 3~5 が好ましい。前述した本発明の化合物とこの膜面 pH を組み合わせることでによって更に保存性が向上する。インク受容層の膜面 pH は、J、TAPPI 標準バレル試験方法 No. 4、9 に記載の方法に従って、蒸留水を用い、30 秒後に測定した表面 pH である。

【0060】インク受容層の pH は、塗布液の段階で調整するのが好ましが、塗布液の pH と塗布乾燥された状態での膜面 pH とは必ずしも一致しないため、塗布液と膜面 pH との関係は予め実験等によって求めておくことが所定の膜面 pH にするために必要である。インク受容層塗布液の pH は、酸またはアルカリを適当に組み合わせて行われる。酸としては、塩酸、硝酸、硫酸、リン酸

\* である水溶性のポリ水酸化アルミニウムである

【0054】

21

式2

83

等の無機酸、酢酸、クエン酸、コハク酸等の有機酸が用いられ、アルカリとしては、水酸化ナトリウム、アンモニア水、炭酸カリウム、リン酸三ナトリウム、または弱アルカリとして、酢酸ナトリウム等の弱酸のアルカリ金属塩が用いられる。

【0061】本発明のインク受容層は、更に皮膚の摩擦性を改良するために各種油質を含有することができ、そのような油質としては室温においての水に対する溶解性が0.01重量%以下の疎水性高沸点有機溶媒（例えば、流動パラフィン、ジオクチルセバレート、トリクレジルホスフェート、シリコオイル等）や重合体（例えば、スチレン、ブチルアクリレート、ジビニルベンゼン、ポリメタクリレート、ヒドロキシシランメタクリレート等の重合性モノマーで一種以上重合させた粒子）を含有とすることができ、そのような油質は好ましくは親水性イオン性に対して10〜50重量%の範囲で親水性とすることができる。

【0062】本発明において、インク受容層に界面活性剤を添加することができる。用いられる界面活性剤はアニオン系、カチオン系、ノニオン系、ベタイン系のいずれのタイプでもよく、また低分子のものでも高分子のものでもよい。1種もしくは2種以上界面活性剤をインク受容層塗液に添加するが、2種以上の界面活性剤を組み合わせることで使用する場合は、アニオン系のものとカチオン系のものを組み合わせる用いることは好ましくない。界面活性剤の添加量はインク受容層を構成するバインダー100gに対して0.001~5gが好ましく、より好ましくは0.01~3gである。

【0063】本発明において、インク受容層には更に、着色染料、着色顔料、インク染料の定着剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、顔料の分散剤、消泡剤、レベリング剤、防曇剤、蛍光増白剤、粘度安定剤、pH調節剤などの公知の各種添加剤を添加することもできる。

【0064】本発明に用いられる支持体としては耐水性支持体が好ましい。耐水性支持体としては、ポリエチレンテレフタレート等のポリエチレン樹脂、ジメチレート樹脂、トリアセート樹脂、アクリル樹脂、ポリカーボネート樹脂、ポリ塩化ビニル、ポリミド樹脂、セロハン、セルロイド等のプラスチック樹脂フィルム、及び紙の両面にポリオレフィン樹脂をラミネートした樹脂被覆紙が挙げられる。本発明に用いられる耐水性支持体の厚みは、約0.1～3.0mmの範囲が好ましい。

【0065】本発明において好ましく用いられる樹脂被覆紙を構成する原紙は、特に制限はなく、一般に用いら



れている紙が使用できるが、より好ましくは例えば写真用支持体に用いられているような平滑な原紙が好ましい。原紙を構成するパルプとしては天然パルプ、再生パルプ、合成パルプ等を1種もしくは2種以上混合して用いられる。この原紙には一般に製紙で用いられているサイズ剤、紙力増強剤、填料、帯電防止剤、蛍光増白剤、染料等の添加剤が配合される。

【0066】さらに、表面サイズ剤、表面紙力剤、蛍光増白剤、帯電防止剤、染料、アンカ剤等が表面塗布されていてもよい。

【0067】また、原紙の厚みに関しては特に制限はないが、紙を抄造中または抄造後カレンダー等にて圧力を印加して圧縮するなどの表面平滑性の良いものが好ましい。その厚さは30〜250 $\mu\text{m}$ が好ましい。

【0068】樹脂被覆紙の樹脂としては、ポリオレフィン樹脂や電子線硬化する樹脂を用いることができる。ポリオレフィン樹脂としては、低密度ポリエチレン、高密度ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリブテン、ポリペンテンなどのオレフィンのホモポリマーまたはエチレン-プロピレン共重合体などのオレフィンの2つ以上からなる共重合体及びこれらの混合物であり、各種の密度、溶融粘度指数（メルトインデックス）のものを単独にあるいはそれらを混合して使用できる。

【0069】また、樹脂被覆紙の樹脂中には、酸化チタン、酸化亜鉛、タルク、炭酸カルシウムなどの白色顔料、ステアリン酸アミド、アラキジン酸アミドなどの脂肪族アミド、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸アルミニウム、ステアリン酸マグネシウムなどの脂肪族金属塩、イルガノックス1010、イルガノックス1076などの酸化防止剤、コバルトブルー、群青、セシリアンブルー、フタロシアニンブルーなどのブルーの顔料や染料、コバルトバイオレット、フラストバイオレット、マンガニン紫などのセシタの顔料や染料、蛍光増白剤、紫外線吸収剤などの各種の添加剤を適宜組み合わせて加えるのが好ましい。

【0070】本発明において好ましく用いられる支持体である樹脂被覆紙は、走行する樹脂上にポリオレフィン樹脂の場合は、加熱溶融した樹脂を流延する、いわゆる押出コーティング法により製造され、その両面が樹脂により被覆される。また、電子線により硬化する樹脂の場合は、グラビアコーター、ブレードコーターなど一般に用いられるコーターにより樹脂を塗布した後、電子線を照射し、樹脂を硬化させて被覆する。また、樹脂を原紙に被覆する前に、原紙にコロナ放電処理、火災処理などの活性化処理を施すことが好ましい。支持体のインク受\*

\*容層が塗布される面（表面）は、その用途に応じて光沢面、マット面などを有し、特に光沢面が優位に用いられる。裏面に樹脂を被覆する必要はないが、カール防止の点から樹脂被覆したほうが好ましい。表面は通常無光沢面であり、表面あるいは必要に応じて裏面両面にもコロナ放電処理、火災処理などの活性化処理を施すことができる。また、樹脂被覆層の厚みとしては特に制限はないが、一般に5〜50 $\mu\text{m}$ の厚みに表面または裏面にコーティングされる。

【0071】本発明における支持体には帯電防止性、搬送性、カール防止性などのために、各種のバックコート層を塗設することができる。バックコート層には無機帯電防止剤、有機帯電防止剤、親水性バインダー、ラテックス、硬化剤、顔料、界面活性剤などを適宜組み合わせて含有せしめることができる。

【0072】本発明において、インク受容層の塗布方法は、特に限定されず、公知の塗布方法を用いることができる。例えば、スライドリップ方式、カーテン方式、エクストルージョン方式、エアナイフ方式、ロールコーティング方式、ロッドバーコーティング方式等がある。

【0073】本発明において、インクジェット記録材料には、気相法シリカを含有する層（この層は被覆層であってもよい）に加え、さらにインク吸収剤、インク定着剤、中間層、保護層等を設けてもよい。例えば、下層に水性ポリマー層を塗設したり、上層に樹脂層を塗設してもよい。

【0074】

【実施例】以下、実施例により本発明を詳しく説明するが、本発明の内容は実施例に限られるものではない。なお、部とは固形分重量部を意味する。

【0075】実施例1

支持体として、LBKP（50部）とLBSP（50部）のバルブ配合からなる120 $\mu\text{m}$ の厚みの表面に低密度ポリエチレン（70部）と高密度ポリエチレン（20部）と酸化チタン（10部）からなる樹脂組成物を25 $\text{g}/\text{m}^2$ 塗布し、裏面に高密度ポリエチレン（50部）と低密度ポリエチレン（50部）からなる樹脂組成物を25 $\text{g}/\text{m}^2$ 塗布してなる樹脂被覆紙を用意した。

【0076】上記支持体上に、下記組成のインク受容層塗液を調製し、気相法シリカの塗布量が固形分で18 $\text{g}/\text{m}^2$ となるように塗布、乾燥してインクジェット記録シートを作成した。尚、いずれの記録シートもインク受容層の膜面pHが4.2になるように調整した。

【0077】

#### <記録シート1>

気相法シリカ

（平均一次粒径7nm、BET法による比表面積300 $\text{m}^2/\text{g}$ ）

ポリビニルアルコール

（商品名：PVA235、（株）三井化学製、加水率88%、平均重合度3500）

100部

23部

ほう酸  
両性界面活性剤

(商品名: SWAM AM-2150, 日本7-7747の製)

【0078】<記録シート2>上記記録シート1のポリ  
ビニルアルコールを46部に増量した。

【0079】<記録シート3>記録シート1のインク受  
容層に下記化10の化合物を10ミリモル/㎡加えた。

【0080】<記録シート4>記録シート1のインク受  
容層に下記化11の化合物を10ミリモル/㎡加えた。

【0081】<記録シート5>記録シート1のインク受  
容層に下記化12を10ミリモル/㎡加えた。

【0082】<記録シート6>記録シート1のインク受  
容層にアスコルビン酸を10ミリモル/㎡加えた。

【0083】<記録シート7>記録シート1のインク受  
容層に本発明の化合物A-1を10ミリモル/㎡加え  
た。

【0084】<記録シート8>記録シート1のインク受  
容層に本発明の化合物A-7を10ミリモル/㎡加え  
た。

【0085】<記録シート9>記録シート1のインク受  
容層に本発明の化合物B-4を10ミリモル/㎡加え  
た。

【0086】<記録シート10>記録シート1のインク  
受容層に本発明の化合物B-9を10ミリモル/㎡加え  
た。

【0087】<記録シート11>記録シート1のインク  
受容層に本発明の化合物C-1を10ミリモル/㎡加え  
た。

【0088】

【化10】



【0089】

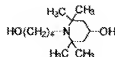
【化11】



4部  
0、3部

\* 【0090】

【化12】



【0091】得られた各々のインクジェット記録シート  
について、インク吸収性、印字後の保存性（顕光性及び  
耐ガス性）、及び光沢度を評価した。その結果を表1に  
示す。

【0092】<インク吸収性>インクジェットプリンタ  
ー（セイコーエプソン社製PM-770C）を用いて、  
C、M、Yをそれぞれ100%で印字して、印字直後にPP  
C用紙を印字部に重ねて軽く圧着し、PPC用紙に転写  
したインク量の程度を目視で観察し、下記の基準で評価  
した。

○：全く転写しない。

×：転写する。

【0093】<顕光性>インクジェットプリンタ（セ  
イコーエプソン社製PM-770C）を用いてCMYK  
のインクでそれぞれ24字印字を行い、アトラス社製サン  
デストCPS光歪色試験機にて600W/㎡で30時間  
照射した後、印字部の濃度を測定し、画像残存率（照射  
後濃度/照射前の濃度）を求め、CMYK画像の内、最  
も残存率が低いものを表示した。

【0094】<耐ガス性>上記耐光性試験と同様に印字  
後、空気に室温で3ヶ月間曝露した後、印字部の濃度  
を測定し、画像残存率（曝露後濃度/曝露前の濃度）を  
求め、CMYK画像の内、最も残存率が低いものを表示  
した。

【0095】<光沢度>JIS P-8142（紙及び  
板紙の75度鏡面光沢度試験方法）に記載の方法に従っ  
て測定した。

【0096】

【表1】

\*

記録シート	インク吸収性	保存性(%)		備考
		耐光性	耐湿性	
1	○	70	68	比較
2	×	72	80	比較
3	○	78	70	比較
4	○	77	72	比較

19

20

5	○	76	71	比較
6	○	75	73	比較
7	○	82	92	本発明
8	○	82	90	本発明
9	○	84	93	本発明
10	○	82	91	本発明
11	○	81	86	本発明

【0097】光沢度は、いずれの記録シートも60～65%で、高い光沢を示した。

【0098】上記結果から明かなように、本発明の化合物を用いることによって、高いインク吸収性を維持しつつ保存性が改良される。即ち、水溶性バインダーであるポリビニルアルコールの量を減じることによってインク吸収性が向上するが、保存性、特に耐ガス性が著しく低下する。本発明は、インク吸収性と保存性が同時に改良され、かつフォトライクな高光沢が得られる。

#### 【0099】実施例2

実施例1に用いた気相法シリカを平均一次粒径が30nmのものに代える以外は同様に試験した。その結果、イ

\*インク吸収性及び保存性はほぼ同じ結果が得られたが、光沢度が5～10%低下した。

#### 【0100】実施例3

実施例1の本発明の記録シート7～11に、更にカチオン性化合物として、ジアリルアミン塩酸塩・二酸化硫黄共重合物（日東紡（株）製、商品名PAS-92）及び塩基性ポリ水酸化アルミニウム（理研ケーン株式（株）製）を3部使用して記録シート7A～11A、7B～11Bを作成し、実施例1と同様に評価した。その結果を表2に示す。

#### 【0101】

【表2】

記録シート	有機性化合物	インク吸収性	保存性 耐光性 耐ガス性
7A	PAS-92	○	83 94
8A	"	○	83 93
9A	"	○	84 94
10A	"	○	81 94
11A	"	○	82 90
7B	ポリスルホン	○	92 97
8B	"	○	92 97
9B	"	○	91 98
10B	"	○	90 96
11B	"	○	91 91

【0102】光沢度は、いずれの記録シートも60～65%で、高い光沢を示した。

【0103】上記結果から分かるように、本発明の化合物に更にカチオン性化合物として、カチオン性ポリマーあるいは水溶性金属化合物を組み合わせることで、さらに保存性が向上する。

#### 【0104】実施例4

支持体として、LBKP（50部）とLBSP（50部）のバルブ配合からなる120g/m<sup>2</sup>の基紙の表面に低密度ポリエチレン（70部）と高密度ポリエチレン \*

\*（20部）と酸化チタン（10部）からなる樹脂組成物を25g/m<sup>2</sup>塗布し、裏面に高密度ポリエチレン（50部）と低密度ポリエチレン（50部）からなる樹脂組成物を25g/m<sup>2</sup>塗布してなる樹脂被覆紙を用意した。

【0105】上記支持体上に、下記組成のインク受容層塗液を調整し、気相法シリカの塗布量が隔り分で18g/m<sup>2</sup>となるように塗布、乾燥してインクジェット記録シートを作成した。尚、いずれの記録シートもインク受容層の膜面pHが4.2になるように調整した。

#### 【0106】

<記録シート21>

気相法シリカ

（平均一次粒径7nm、BET法による比表面積300m<sup>2</sup>/g）

ポリビニルアルコール

（商品名：PVA235、（株）カネガキ製、加水度88%、平均重合度3500）

100部

23部

21  
ほう酸  
両性界面活性剤

(商品名: SWAN AM-2150, 日本7-777の製)

【0107】<記録シート22>記録シート21のインク受容層にマルトースを12ミリモル/㎡加えた。

【0108】<記録シート23>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-1を12ミリモル/㎡加えた。

【0109】<記録シート24>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-7を12ミリモル/㎡加えた。

【0110】<記録シート25>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物B-4を12ミリモル/㎡加えた。

【0111】<記録シート26>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物B-9を12ミリモル/㎡加えた。

【0112】<記録シート27>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物C-1を12ミリモル/㎡加えた。

【0113】<記録シート28>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-1を6ミリモル/㎡、及びN-メチルチオウレアを6ミリモル/㎡加えた。

【0114】<記録シート29>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-1を6ミリモル/㎡、及\*

22  
4部  
0、3部

\*びマルトースを6ミリモル/㎡加えた。

【0115】<記録シート30>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-1を6ミリモル/㎡、及びイソニコチン酸メチルを6ミリモル/㎡加えた。

【0116】<記録シート31>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-1を6ミリモル/㎡、及び3,6-ジチオ-1,8-オクタジオールを6ミリモル/㎡加えた。

【0117】<記録シート32>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-1を6ミリモル/㎡、及びDL-α-リボ糖を6ミリモル/㎡加えた。

【0118】<記録シート33>記録シート21のインク受容層に本発明の化合物A-1を6ミリモル/㎡、及び5,6-ジヒドロ- (4H)-1,3-チアジン-2-チオールを6ミリモル/㎡加えた。

【0119】得られた各々のインクジェット記録シートについて、実施例1〜3と同様にしてインク吸収性、印字後の保存性(耐光性及び耐ガス性)、及び光沢度を評価した。その結果を表3に示す。

【0120】

【表3】

記録シート	インク吸収性	保存性(%)		備考
		耐光性	耐ガス性	
21	○	70	67	比較
22	△	81	83	比較
23	○	83	91	本発明
24	○	83	91	本発明
25	○	84	93	本発明
26	○	82	92	本発明
27	○	81	87	本発明
28	○	84	95	本発明
29	○	85	97	本発明
30	○	84	95	本発明
31	○	85	97	本発明
32	○	84	96	本発明
33	○	85	95	本発明

【0121】光沢度は、いずれの記録シートも60〜65%で、高い光沢を示した。

【0122】上記結果から明らかなように、本発明の2種類の化合物を用いた記録シート28〜33は高いインク吸収性を維持しつつ記録シート23〜27の本発明の1種類の化合物を用いるよりも更に保存性が改良される。尚、糖類を単独で用いた記録シート22は添加しな

い記録シート21よりもインク吸収性が低下し、耐ガス性の改良効果も不十分であった。

【0123】実施例5

実施例4の本発明の記録シート28〜33に、更にカチオン性化合物として、ジアルキルアミン塩酸塩—二酸化硫黄共重合物(日東紡(株)製、商品名PAS-92)及び塩基性ポリ水酸化アルミニウム(昭和化学工業(株)製のポ

が主群)を3部使用して記録シート28A~33A、28B~33Bを作成し、実施例4と同様に評価した。その結果を表4に示す。

\*

\*【0124】  
【表4】

記録シート	カチオン性 化合物	インク吸収性	保 存 性	
			耐光性	耐ガス性
28A	PAS-92	○	84	97
29A	"	○	85	99
30A	"	○	85	96
31A	"	○	85	99
32A	"	○	85	98
33A	"	○	86	97
28B	ビニルアルコール	○	94	97
29B	"	○	95	99
30B	"	○	95	96
31B	"	○	94	98
32B	"	○	95	97
33B	"	○	95	98

【0125】光沢度は、いずれの記録シートも60~65%で、高い光沢を示した。

【0126】上記結果から分かるように、本発明の化合物に更にカチオン性化合物として、カチオン性ポリマーあるいは水溶性金属化合物を組み合わせて用いることに

よって、特に耐ガスの保存性が向上する。

【0127】

【発明の効果】本発明によれば、高いインク吸収性、高光沢でかつ保存性の改良されたフォトライクなインクジェット記録材料が得られる。

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第2部門第4区分

【発行日】平成17年5月12日(2005.5.12)

【公開番号】特開2001-260519(P2001-260519A)

【公開日】平成13年9月25日(2001.9.25)

【出願番号】特願2000-288169(P2000-288169)

【国際特許分類第7版】

B 4 1 M 5/00

【F1】

B 4 1 M 5/00

B

【手続補正書】

【提出日】平成16年6月25日(2004.6.25)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正の内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】

支持体上に無機微粒子を含有するインク受容層を設けたインクジェット記録材料において、該インク受容層にスルフィン酸化合物、チオスルホン酸化合物、及びチオスルフィン酸化合物から選択される少なくとも1つの化合物を含有することを特徴とするインクジェット記録材料。

【請求項2】

支持体上に無機微粒子を含有するインク受容層を設けたインクジェット記録材料において、該インク受容層に、(A)スルフィン酸化合物、チオスルホン酸化合物、及びチオスルフィン酸化合物の少なくとも1つと、(B)チオウレア系化合物、(C)糖類、(D)ビリジン系化合物、(E)チオエーテル系化合物、(F)ジスルフィド系化合物、及び(G)チアジン系化合物から選ばれた少なくとも1つの化合物を含有することを特徴とするインクジェット用記録材料。